## DEUTSCHE DEMOKRATISCHE REPUBLIK



(12) Wirtscheftspat nt

Erteilt gemäß § 17 Absatz 1 Patentgesetz

# **PATENTSCHRIFT**

(19) DD (11) 273 702 A1

4(51) G 03 C 1/72 C 07 C 135/00

## AMT FÜR ERFINDUNGS- UND PATENTWESEN

In der vom Anmelder eingereichten Fassung veröffentlicht

(21)	WP G 03 C / 317 539 3	(22)	04.07.88	(44)	22.11.89		
(71)	Friedrich-Schiller-Universität						
(72)	Wirkner, Anette; Günther, Wolfgang, Dr.; Feßler, Dieter, Prof. Dr. sc., DD						
(54)	Lagerstabiles kontrastverst	arkendes Mate	erial				

(55) Schichten, kontrastverstärkend, Material, photobleichbar, Lagerstabilitär, Nitrone, Glyoxal-bis-N-arylnitrone (57) Die Erfindung betrifft ein kontrastverstärkendes Material, das bei der Herstellung von hochintegrierten mikroelektronischen Bausteinen eingesetzt werden kann. Ziel und Aufgabe, ein kontrastverstärkendes Mittel zu entwickeln, dessen Lagerstabilität durch die chemische Stabilität der lichtempfindlichen Komponente hinreichend gesteigert wird, werden gelöst, indem das kontrastverstärkende Material als lichtempfindliche Komponente eine Verbindung der allgemeinen Struktur erhält, wobei R<sub>1</sub> bis R<sub>6</sub> gleiche oder verschiedene Reste wio z. B. Wasserstoff, Alkyl-, Alkoxy- oder Alkylmercaptogruppen und/oder carbo- oder heterocyclische Gruppen im Sinne einer Annelierung bedeuten, Strukturformel

 $\begin{pmatrix} R_{1} & R_{2} & R_{3} & O^{\Phi} \\ R_{3} & O^{\Phi} & N & CH \end{pmatrix}$ 

ISSN 0433-6461

4 Seiten

-1- 273 702

### Patentanspruch:

Lagerstabiles, kontrastverstärkendes Mat rial, gek nnz lchnet dadurch, daß das Material als lichtempfindliche Komponente ein Giyoxal-bis-N-phenylnitron der allgemeinen Struktur:

$$\begin{pmatrix} R_3 & R_2 & R_5 & O^{\odot} \\ R_3 & R_2 & R_1 \end{pmatrix}$$

enthält, wobei  $R_1$  bis  $R_2$  gleiche oder verschiedene einwertige Reste,wie z.B. Wasserstoff, Alkyl-, Alkoxy- oder Alkylmercaptogruppen und/oder carbo- oder heterocyclische Gruppen im Sinne einer Annulierung bedeuten.

#### Anwendungsgebiet der Erfindung

Die Erfindung betrifft ein kontrastverstärkendes Material, das bei der Herstellung von hochlintegrierten mikroelektronischen Bausteinen eingesetzt werden kann.

#### Charakterislerung des Standes der Technik

Komrastverstärkende Matenatien (KVM) sind als Hilfstrittel zur Herstellung von trochlosegrierten mikroeiekrenisehen Bausteinen bekannt geworden (EP i 10 185). KVM bestehen aus mindestens 3 Bestandteilen, einer lichtempfindlichen, photobleichbaren Substanz, einem Bindemittel und einem Lösungsmittel, indem die beiden anderen Komponenten gelöst sind. Aufgrund verschiedener technologischer Anforderung an eine KYM sind nur ganz wenige photobleichbare Substanzen für eine Verwendung in einem KVM geeignet, bisher sind Diazoniumsalze (EP 181 660) und Arylaidehyd-N-arylnitrone (EP 187 295, EP 173 881, EP 110 185, GB 2 168 698) bekannt geworden.

Sawohl Diazoniumsalze als auch Nitrone neigen dazu, sich in Li. ung zu zersetzen. Dadurch wird das KVM durch längere Lagerung unbrauchbar. Man versucht daher, durch Stabilisatoies die Zersetzung der lichtempfindlichen Komponente zu unterbinden. Aryleidehyd-N-arylnitrone können z.B. durch wassere itziehende Mittel stabilisiert werden (EP 187303). Die Stabilisatoren erhöhen zwar die Lagerfähigkeit der Nitrone, stellen aber andererseits eine Schichtbelastung dar und müssen im Falle heterogener Stabilisatoren vor dem Einsatz des Materials wieder abgetrennt werden. Auch Diazoniumsalze können in einem gewissen Umfang stabilisiert werden, z.B. durch die Verwendung von speziellen mono- oder polymeren Anionen. Der Einsatz von Stabilisatoren ist zur Erreichung der Lagerstabilität der KVM offensichtlich notwendig, er ist aber mit Nachtellen verbunden (erhöhte Schichtbelastung, erhöhter Aufwand bei der Herstellung der KVM und beim Einsatz der KVM).

#### Ziel der Erfindung

Ziel der Erfindung ist ein lagerstabiles kontrastverstärkendes Material, das ohne aufwendige Maßnahmen eine ausreichende Lagerfähigkeit besitzt.

-2- 273 702

#### Darlegung des Wesens der Erfindung

Aufgabe der Erfindung ist es, eine lichtempfindliche Komponente für ein kontrastverstärkendes Material zu entwickeln, deren chemische Stabilität ausreichend hoch ist.

Die Aufgabe wird erfindungsgemäß dedurch gelöst, daß des lagerstabile kontrastverstärkende Meterial als lichtempfindliche Komponente ein Glyoxel-bis-N-arylnitron der allgemeinen Struktur

$$\begin{pmatrix} R_{3} & R_{5} & O^{\odot} \\ R_{3} & N = CH \\ R_{1} & R_{2} \end{pmatrix}$$

emhält, wobel R, bis R<sub>4</sub> gleiche oder verschiedene einwertige Resta wie z. B. Wasserstoff, Alkyl-, Alkoxy- oder Alkylmercaptogruppen und/oder carbo- oder heterocyclische Gruppen im Sinne einer Annellerung bedeuten. Die erfindungsgemäßen, chemisch gut zugänglichen Glyoxal-bis-N-Arylnitrone weisen in vielen verschiedenen organischen Lösungsmitteln, die auch als Lösungsmittel in einem KVM geeignet sind, die erforderliche hohe chemische Stabilität auf. Beispiele dafür sind Alkohole, Ketone, Aromaten, DMF, Nitromethan oder Mischungen dieser Lösungsmittel. Eine aufwendige Trocknung zur Erzielung einer extremen Wasserfreiheit ist nicht erforderlich. Ungeeignet sind Lösungsmittel, die halogenierte Kohlenwasserstoffe enthalten. Auch die meisten Bindemittel (z. B. Polystyren, Cellulosederivate, Polyacrylsäureester, Polyamethacrylsäureester, Polyvinylacetale, Polyvinylpyrrolidon usw.) beeinflussen die Stabilität der Bisnitrone kaum, eventuell im Bindemittel enthaltene störende Säurespuren können z. B. durch den Zusatz einer Base (z. B. Amine) unwirksam gemacht werden. Insgesamt sind mit dem erfindungsgemäßen Einsatz von Glyoxal-bis-N-arylnitronen Lösungen in verschiedenen Lösungsmittel/Bindemittel-Kombinationen herstellbar, die ohne aufwendige Stabilisierungsmaßnahmen wie Zusätze von wasserbindenden Mitteln, Lagerung unter Schutzgas, extreme Trocknung aller Bestandteile usw. über einen Zeitraum von 20 Wochen und z. T. länger lagerfähig sind.

#### Ausführungsbeispiele

## Beispiel 1 Die Verbindung der folgenden Struktur

$$\begin{pmatrix} CH_3-0 - O - O - N = CH \end{pmatrix}_{Z}$$

wurde in verschiedenen Lösungsmitteln gelöst und die Zersetzung in Abhängigkeit von der Lagerdauer (20°C, Lichtausschluß) bestimmt

Nachfolgend ist der Abbau des Glyoxal-bis-N-phenylnitrous angegeben:

Lösungsmittel	Lagerdauer	Abbauin%		
Toluen	4	0,6		
Ethylbenzen	4	1		
p-Xylen	4	0,3		
Toluen	20	3,4		
Ethylbenzen	20	3,2		
p-Xylen	20 .	2,7		

-3- 273 702

Beispiel 2
Eine Lösung der fo!genden Verbindung

$$\begin{array}{c}
0^{\Theta} \\
CH_{\overline{5}}0 \\
CH_{\overline{5}}0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N = CH \\
CH_{\overline{5}}0
\end{array}$$

wurde in Toluen bei 20-25°C gelagert.

Folgende Konzentrationsabnahme wurde in Abhängigkeit von der Lagerzeit gemessen: nach 1 Woche: 3%

nach 1 Wocher: 3% nach 3 Wochen: 3% nach 15 Wochen: 3,5%

Nach einer anfänglichen Konzentrationsabnahme ist das verbliebene Glyoxal-bis-N-phenylnitron stabit.